28 10,2004

日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

REC'D 2 3 DEC 2004

WIPO

PCT

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application: 2003年12月 8日

出願番号

特願2003-408400

Application Number: [ST. 10/C]:

[JP2003-408400]

出 願 人 Applicant(s):

旭電化工業株式会社

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2004年12月13日

i) (11)



【書類名】 特許願 AA0350 【整理番号】 平成15年12月 8日 【提出日】 特許庁長官 今井 康夫 殿 【あて先】 CO8K 5/527 【国際特許分類】 【発明者】 埼玉県さいたま市南区白幡5丁目2番13号 旭電化工業株式会 【住所又は居所】 社内 石塚 秀博 【氏名】 【発明者】 埼玉県さいたま市南区白幡5丁目2番13号 旭電化工業株式会 【住所又は居所】 社内 武田 大亮 【氏名】 【発明者】 埼玉県さいたま市南区白幡5丁目2番13号 旭電化工業株式会 【住所又は居所】 社内 【氏名】 米澤 豊 【特許出願人】 【識別番号】 000000387 旭電化工業株式会社 【氏名又は名称】 【代理人】 100076532 【識別番号】 【弁理士】 【氏名又は名称】 羽鳥修 【手数料の表示】 013398 【予納台帳番号】 21,000円 【納付金額】 【提出物件の目録】 特許請求の範囲 1 【物件名】

明細書 1

要約書 1

9711274

【物件名】

【物件名】

【包括委任状番号】

出証特2004-3113612

【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

塩化ビニル系樹脂100質量部に対し、(a)有機リン酸エステル化合物及びその金属塩からなる群から選択される少なくとも一種0.001~10質量部並びに(b)粉砕助剤0.001~10質量部の共粉砕物を含有する塩化ビニル系樹脂組成物。

【請求項2】

上記有機リン酸エステル化合物及びその金属塩が、下記一般式(I)で表される請求項 1記載の塩化ビニル系樹脂組成物。

【化1】

$$\begin{bmatrix} R_{1} & & & \\ R_{2} & & & & \\ R_{3} & & & & \\ R_{4} - CH & P - O - M & & & \\ R_{3} & & & & \\ R_{2} & & & & \\ R_{1} & & & & \\ \end{bmatrix}$$

$$(1)$$

(式中、 R_1 、 R_2 及び R_3 は各々独立に水素原子又は炭素原子数 $1\sim 1$ 8 の直鎖もしくは分岐のアルキル基を表し、 R_4 は水素原子又はメチル基を表し、n は 1 又は 2 を表し、n が 1 のとき、M は水素原子又はアルカリ金属原子を表し、n が 2 のとき、M はアルカリ土類金属原子又は亜鉛原子を表す。)

【請求項3】

上記一般式(I) において、Mがアルカリ金属原子又は亜鉛原子である請求項1又は2 記載の塩化ビニル系樹脂組成物。

【請求項4】

上記一般式 (I) において、 R_1 及び R_2 が第三ブチルであり、 R_3 及び R_4 が水素原子である請求項 $1\sim3$ のいずれかに記載の塩化ビニル系樹脂組成物。

【請求項5】

上記粉剤助剤が、脂肪族有機酸金属塩、ハイドロタルサイト、粉末珪酸及び塩化ビニル系樹脂からなる群より選択される少なくとも一種である請求項1~4のいずれかに記載の塩化ビニル系樹脂組成物。

【請求項6】

上記脂肪族有機酸金属塩が、ステアリン酸のリチウム塩、カルシウム塩、マグネシウム 塩又は亜鉛塩である請求項5記載の塩化ビニル系樹脂組成物。

【請求項7】

上記共粉砕物の平均粒径が、 $0.1\sim100~\mu$ mである請求項 $1\sim6$ のいずれかに記載の塩化ビニル系樹脂組成物。

【書類名】明細書

【発明の名称】塩化ビニル系樹脂組成物

【技術分野】

[0001]

本発明は、有機リン酸エステル化合物及びその金属塩からなる群から選択される少なくとも一種並びに粉砕助剤を共粉砕して用いることを特徴とする塩化ビニル系樹脂組成物に関する。

【背景技術】

[0002]

塩化ビニル系樹脂は、安価で、可塑剤を使用することにより容易にその硬さを調整できることから、種々の用途に用いられている。

[0003]

しかし、塩化ビニル系樹脂は、光や熱に対する安定性に難があり、加熱成形加工時や製品の使用時に、主として脱ハロゲン化水素に起因する分解を起こしやすいことが知られている。このため、金属化合物を主たる安定剤とし、その他種々の安定化助剤を組み合わせて用いることで、塩化ビニル系樹脂の安定性を改善しようとする試みがなされている。

[0004]

上記安定化助剤の中には、塩化ビニル系樹脂との相溶性が悪く、得られる成形品の透明性等の物性が低下してしまうものがあることが問題となっている。また、該安定化助剤の分散性が悪いと、得られる成形品において斑点上の急激な黒色分解(ジンクバーニング)が起こることも問題となっている。

[0005]

一方、特許文献1には、リン酸エステル化合物又はその金属塩を含有する高分子材料用 抗菌剤組成物が記載されているが、リン酸エステル化合物又はその金属塩が高分子材料の 透明性を向上させる効果があることは記載も示唆もされていない。

[0006]

特許文献 2 には、リン酸エステル金属塩が結晶性樹脂の造核剤として用いられることが 記載されているが、造核剤は結晶性樹脂の結晶核となって樹脂結晶の内部に保持されるこ とによってその効果を発現するもので、リン酸エステル金属塩を非結晶性高分子材料に用 いることを示唆するものではない。

[0007]

【特許文献1】特開2001-220464号公報

【特許文献2】特開昭58-1736号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0008]

解決しようとする問題点は、上述したように、安定化剤及び安定化助剤を組み合わせて使用しても、塩化ビニル系樹脂に対する安定化助剤の相溶性及び分散性が悪く、透明性、熱安定性、熱着色性等の物性が良好な塩化ビニル系樹脂組成物はこれまで得られなかったということである。

[0009]

従って、本発明の目的は、透明性、熱安定性及び熱着色性に優れた塩化ビニル系樹脂組成物を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

[0010]

本発明者は、鋭意検討を重ねた結果、有機リン酸エステル化合物又はその金属塩及び粉砕助剤を共粉砕して塩化ビニル系樹脂に添加することにより、透明性が高く、加熱加工に耐えられる高い熱安定性を示し、製品の価値を損なうような着色がない塩化ビニル系樹脂組成物が得られることを知見した。

$[0\ 0\ 1\ 1]$

本発明は、上記知見に基づいてなされたものであり、塩化ビニル系樹脂 100 質量部に対し、 (a) 有機リン酸エステル化合物及びその金属塩からなる群から選択される少なくとも一種 $0.001\sim10$ 質量部並びに(b)粉砕助剤 $0.001\sim10$ 質量部の共粉砕物を含有する塩化ビニル系樹脂組成物を提供するものである。

【発明の効果】

[0012]

本発明によれば、有機リン酸エステル化合物及びその金属塩からなる群から選択される少なくとも一種並びに粉砕助剤を共粉砕して塩化ビニル系樹脂に添加することにより、透明性が高く、塩化ビニル系樹脂の加熱加工に耐えられる高い熱安定性を示し、製品の価値を損なうような着色を生じることがない塩化ビニル系樹脂組成物を提供することができる

【発明を実施するための最良の形態】

[0013]

以下、本発明の塩化ビニル系樹脂組成物について、その好ましい実施形態に基づき詳細に説明する。

[0014]

本発明の塩化ビニル系樹脂組成物に使用される上記塩化ビニル系樹脂としては、例えば、ポリ塩化ビニル、塩素化ポリ塩化ビニル、ポリ塩化ビニル、塩素化ポリエチレン、塩素化ポリエチレン、塩水ビニルー酢酸ビニル共重合体、塩化ビニルーエチレン共重合体、塩化ビニループロピレン共重合体、塩化ビニルースチレン共重合体、塩化ビニルーイソブチレン共重合体、塩化ビニルースチレン共重合体、塩化ビニルーブタジエン共重合体、塩化ビニルーブタジエン共重合体、塩化ビニルーブタジエン共重合体、塩化ビニルーブタジエン共重合体、塩化ビニルーガタジエン共重合体、塩化ビニルーガタジエン共重合体、塩化ビニルーイソプレン共重合体、塩化ビニルー塩素化プロピレン共重合体、塩化ビニルー塩のリデンー酢酸ビニル三元共重合体、塩化ビニルーマレイン酸エステル共重合体、塩化ビニルータリロニトリル共重合体、塩化ビニルー各種ビニルエーテル共重合体等の塩素含有樹脂、及びこれら相互のブレンド品、あるいは、これらの塩素含有樹脂と、他の塩素を含まない合成樹脂、例えば、アクリロニトリルースチレン共重合体、エチレンー酢酸ビニル共重合体、エチレンーチル(メタ)アクリリレート共重合体、ポリエステル等とのブレンド品、ブロック共重合体、グラフト共重合体等を挙げることができる。本発明の塩化ビニル系樹脂組成物においては、これらの中でも、ポリ塩化ビニルが好ましい。

[0015]

本発明の塩化ビニル系樹脂組成物においては、有機リン酸エステル化合物及びその金属塩からなる群から選択される少なくとも一種(以下、成分(a)ともいう)が用いられる。該有機リン酸エステル化合物及びその金属塩としては、下記一般式(I)で表されるものが好ましい。

[0016]

【化1】

$$\begin{bmatrix} R_1 \\ R_2 \\ R_3 \\ R_4 - CH \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} R_1 \\ O \\ O \\ III \\ P - O \end{bmatrix}$$

$$\begin{bmatrix} R_2 \\ R_3 \\ R_2 \\ \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} R_1 \\ O \\ \end{bmatrix} = \begin{bmatrix}$$

(式中、 R_1 、 R_2 及び R_3 は各々独立に水素原子又は炭素原子数 $1\sim 1$ 8 の直鎖もしくは分岐のアルキル基を表し、 R_4 は水素原子又はメチル基を表し、n は 1 又は 2 を表し、n が 1 のとき、M は水素原子又はアルカリ金属原子を表し、n が 2 のとき、M はアルカリ土類金属原子又は亜鉛原子を表す。)

[0017]

上記一般式(I)において、 R_1 、 R_2 及び R_3 で表される炭素原子数 $1\sim 1$ 8の直鎖又は分岐のアルキル基としては、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、第二ブチル、第三ブチル、アミル、第三アミル、ヘキシル、オクチル、2 ーエチルヘキシル、イソオクチル、第三オクチル、ノニル、デシル、ドデシル、トリデシル、イソトリデシル、テトラデシル、ヘキサデシル、オクタデシル等が挙げられる。本発明の塩化ビニル系樹脂組成物においては、 R_1 及び R_2 が第三ブチルであり、 R_3 及び R_4 が水素原子であることが好ましい。

[0018]

また、上記一般式(I)において、Mで表されるアルカリ金属原子としては、ナトリウム、カリウム、リチウム等が挙げられ、アルカリ土類金属としては、カルシウム、マグネシウム、バリウム、ストロンチウム等が挙げられ、特にMがアルカリ金属原子又は亜鉛原子であるものが効果が大きく好ましい。

[0019]

上記一般式 (I) で表される有機リン酸エステル化合物又はその金属塩の具体例としては、下記化合物 No. $1 \sim No$. 8 が挙げられる。

[0020]

【化2】

化合物No. 1
$$t-C_4H_9$$

$$CH_2$$

$$P-O-Na$$

$$t-C_4H_9$$

$$t-C_4H_9$$

[0021]

【化3】

$$\begin{array}{c|c} & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & &$$

化合物No. 2

【0022】 【化4】

化合物No.3

【0023】 【化5】

$$\begin{array}{c|c} & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\$$

化合物No.4

[0024]

【化6】

化合物No.5

$$\begin{array}{c|c} t-C_4H_9 \\ \hline \\ t-C_4H_9 \\ \hline \\ t-C_4H_9 \\ \hline \end{array}$$

[0025] 【化7】

化合物No.6

$$\begin{array}{c|c} t-C_4H_9 \\ \hline \\ t-C_4H_9 \\ \hline \\ H_3C \\ \hline \\ t-C_4H_9 \\ \hline \end{array}$$

【0026】

$$t-C_4H_9$$

$$t-C_4H_9$$

$$t-C_4H_9$$

$$t-C_4H_9$$

[0027]

化合物No.7

【化9】

化合物No.8

[0028]

上記成分(a)の使用量は、上記塩化ビニル系樹脂 100 質量部に対して、0.001 ~ 10 質量部、好ましくは 0.5 ~ 3 質量部である。該使用量が 0.001 質量部未満では十分な効果は得られず、 10 質量部を超えても効果はあまり向上せずに経済的に不利になる。

[0029]

上記有機リン酸エステル化合物及びその金属塩は、安定性に優れた化合物である。本発明の塩化ビニル系樹脂組成物において、上記成分(a)は、上記塩化ビニル系樹脂への分散性を向上させるため、粉砕助剤(以下、成分(b)ともいう)と共粉砕し、共粉砕物として用いられる。該共粉砕物の粒径は、特に制限を受けないが、平均粒径が $0.1\sim10$ 0 μ m、特に $0.1\sim10$ μ mであることが、塩化ビニル系樹脂組成物の物性を低下させないので好ましい。また、該共粉砕物は、そのまま上記塩化ビニル系樹脂に配合することができるが、必要に応じて、各種の担体に担持させたり、溶剤又は液状添加剤に分散させたり、ペースト状にして用いることもできる。

[0030]

本発明の塩化ビニル系樹脂組成物に用いられる上記粉砕助剤としては、脂肪族有機酸金属塩、ハイドロタルサイト、粉末珪酸(シリカ)類、塩化ビニル系樹脂、過塩素酸塩、酸化マグネシウム、水酸化マグネシウム、酸化カルシウム、水酸化カルシウム、珪酸カルシウム、非結晶性アルミノシリケート、ゼオライト構造を有するアルカリ金属及び/又はアルカリ土類金属のアルミノシリケート等を挙げることができ、これらは複数併用して用いることもできる。これらの中でも、脂肪族有機酸金属塩、ハイドロタルサイト、粉末珪酸及び塩化ビニル系樹脂からなる群から選択される一種以上を用いることが好ましい。

[0031]

上記脂肪族有機酸金属塩としては、例えば、ナトリウム、カリウム、リチウム等のIa族金属、カルシウム、マグネシウム、バリウム、ストロンチウム等のIIa族金属又は亜鉛等のIIb族金属の脂肪族有機酸の正塩、酸性塩、塩基性塩、過塩基性塩が挙げられる

[0032]

上記脂肪族有機酸金属塩を構成する脂肪族カルボン酸としては、例えば、カプロン酸、カプリル酸、ペラルゴン酸、2-エチルヘキシル酸、カプリン酸、ネオデカン酸、ウンデシレン酸、ラウリン酸、ミリスチン酸、パルミチン酸、ステアリン酸、イソステアリン酸、12-ヒドロキシステアリン酸、クロロステアリン酸、12-ケトステアリン酸、リシノール酸、リノレイン酸、オレイン酸、アラキン酸、ベヘニン酸、エルカ酸、ブラシジン酸及び類似酸並びに獣脂脂肪酸、ヤシ油脂肪酸、桐油脂肪酸、大豆油脂肪酸及び綿実油脂肪酸等の天然に産出する上記の酸の混合物等が挙げられる。

上記脂肪族有機酸金属塩としては、ステアリン酸のリチウム塩、カルシウム塩、マグネシウム塩及び亜鉛塩からなる群から選択される一種以上を使用することが好ましく、特にステアリン酸の亜鉛塩を使用することが好ましい。

[0033]

上記ハイドロタルサイトは、下記一般式(II)で表される様に、マグネシウムとアルミニウム、または亜鉛、マグネシウム及びアルミニウムからなる複塩化合物であり、結晶水を脱水したものであってもよい。

[0034]

【化10】

 ${\rm Mg_{x1}Zn_{x2}Al_{2}\cdot (OH)_{2~(x1+x2)~+4}\cdot (CO_{3})_{1\cdot y/2}(ClO_{4})_{y}~\cdot mH_{2}O~~(II)}$

(式中、 x_1 、 x_2 及びyは各々下記式で表される条件を満足する数を示し、mは0または任意の正数を示す。 $0 \le x_2 / x_1 < 10$ 、 $2 \le x_1 + x_2 < 20$ 、 $0 \le y \le 2$)

[0035]

上記ハイドロタルサイトは、市販のものであってもよく、市販品としては、アルカマイザー1、アルカマイザー2、アルカマイザー4、アルカマイザー5、アルカマイザー7、DHT-4A (協和化学社製) 等が挙げられ、これらの中でもDHT-4A が好ましい。

[0036]

上記粉末珪酸としては、例えば、沈降性シリカ(ホワイトカーボン)、フュームドシリカ (アエロジル) が挙げられ、これらは表面処理あるいは微粉化処理したものであってもよい。

[0037]

上記粉砕助剤としての塩化ビニル系樹脂としては、例えば、ポリ塩化ビニル、塩素化ポリ塩化ビニル、ポリ塩化ビニリテン、塩素化ポリエチレン、塩化ビニルー酢酸ビニル共重合体、塩化ビニルーエチレン共重合体、塩化ビニループロピレン共重合体、塩化ビニルースチレン共重合体、塩化ビニルー塩化ビニルー塩化ビニルースチレン共重合体、塩化ビニルー塩化ビニルー塩化ビニルースチレンー無水マレイン酸三元共重合体、塩化ビニルースチレンー 共重合体、塩化ビニルーズタジエン共重合体、塩化ビニルースチレンー 共重合体、塩化ビニルー塩素化プロピレン共重合体、塩化ビニルー塩化ビニリデンー酢酸ビニル三元共重合体、塩化ビニルーマレイン酸エステル共重合体、塩化ビニルーメタクリル酸エステル共重合体、塩化ビニルーアクリロニトリル共重合体、塩化ビニルー各種ビニルエテル共重合体等の塩素含有樹脂、及びこれら相互のブレンド品、あるいはこれらの塩素含有樹脂と、他の塩素を含まない合成樹脂、例えば、アクリロニトリルースチレン共重合体、エチレンー酢酸ビニル共重合体、エチレンーキ共重合体、ポリエステル等とのブレンド品、ブロック共重合体、グラフト共重合体等を挙げることができ、これらの中でもポリ塩化ビニルが好適である。

[0038]

上記成分(b)の使用量は、上記塩化ビニル系樹脂 100 質量部に対し、0.001 ~ 10 質量部であり、特に0.05 ~ 1.5 質量部が、得られる塩化ビニル系樹脂組成物の透明性が一層増すので好ましい。また、上記成分(a)と上記成分(b)との使用比(前者:後者)は、質量基準で、1:0.01 ~ 2.0 が好ましい。

[0039]

・上記成分(a)と上記成分(b)とを共粉砕する方法としては、乳鉢、ボールミル、振動ボールミル、ローラーミル、ロッドミル、チューブミル、コニカルミル、ハイスイングボールミル、ピン型ミル、ハンマーミル、ナイフハンマーミル、アトリションミル、ジェットミル、カウンタージェットミル、スパイラルジェットミル、ジェットマイザー、マイ

クロナイザー、ナノマイザー、マジャックミル、マイクロアトマイザー、ミクロンミル、ロータリーカッター、衝撃粉砕型ミル、圧縮せん断型ミル、ヘンシェルミキサー等を用いて共粉砕する方法が挙げられ、中でもローラーミル、ボールミル、ジェットミル、ヘンシェルミキサーを用いる方法が好ましい。また、共粉砕時の系内温度は $25\sim35$ ℃が好ましく、共粉砕時間は $1\sim3$ 時間が好ましい。

[0040]

また、本発明の塩化ビニル系樹脂組成物においては、塩化ビニル系樹脂に通常用いられる各種添加剤を併用することができ、該添加剤としては、例えば、フェノール系、リン系、硫黄系等の酸化防止剤、金属せっけん系安定剤、アルキルリン酸金属塩系安定剤、無機金属塩系安定剤、過塩素酸塩化合物、有機錫系安定剤、ポリオール化合物、 β ージケトン化合物、エポキシ化合物、可塑剤、発泡剤、紫外線吸収剤、ヒンダードアミン系光安定剤、抗菌剤、充填剤、着色剤、顔料、架橋剤、帯電防止剤、防曇剤、滑剤、加工助剤、難燃剤、プレートアウト防止剤、表面処理剤、蛍光剤、金属不活性剤、光劣化剤、離型剤、補強剤等が挙げられる。これらの添加剤の使用量は、その使用目的等によって適宜選択することができるが、好ましくは上記塩化ビニル系樹脂100質量部に対して合計で60質量部以下とする。また、これらの添加剤は、上記成分(a)及び上記成分(b)と共粉砕して用いてもよい。

[0041]

上記フェノール系酸化防止剤としては、例えば、テトラキス「3- (4-ヒドロキシー 3, 5 - ジー t - ブチルフェニル) プロピオニルオキシメチル]メタン、6 - ジ第三ブチ ルーp-クレゾール、4,4'-ブチリデンビス(2,6-ジ第三ブチルフェノール)、 4.4' ーブチリデンビス(6 - 第三ブチルー3 - メチルフェノール)、2.6 - ジフェ ニルー4ーオクタデシロキシフェノール、ステアリル(3,5-ジ第三ブチルー4-ヒド ロキシフェニル)プロピオネート、ジステアリル(3.5-ジ第三ブチルー4-ヒドロキ シベンジル)ホスホネート、チオジエチレンビス〔(3,5-ジ第三ブチルー4-ヒドロ キシフェニル)プロピオネート]、4,4'ーチオビス(6-第三ブチルーmークレゾー ル)、2-オクチルチオー4,6-ジ(3,5-ジ第三ブチルー4-ヒドロキシフェノキ シ)-s-トリアジン、2,2'-メチレンビス(4-メチル-6-第三ブチルフェノー ル)、ビス〔3,3ービス(4ーヒドロキシー3ー第三ブチルフェニル)ブチリックアシ ッド〕グリコールエステル、4,4'ーブチリデンビス(6-第三ブチルーmークレゾー ν)、2,2'ーエチリデンビス(4,6-ジ第三ブチルフェノール)、1,1,3-ト リス(2-メチルー4-ヒドロキシー5-第三ブチルフェニル)ブタン、ビス〔2-第三 ブチルー4-メチルー6-(2-ヒドロキシー3-第三ブチル-5-メチルベンジル)フ ェニル] テレフタレート、1,3,5-トリス(2,6-ジメチル-3-ヒドロキシ-4 一第三ブチルベンジル)イソシアヌレート、1、3、5ートリス(3、5ージ第三ブチル -4-ヒドロキシベンジル) イソシアヌレート、1,3,5-トリス(3,5-ジ第三ブ チルー4ーヒドロキシベンジル) -2, 4, 6ートリメチルベンゼン、1, 3, 5ートリ ス〔(3,5-ジ第三ブチルー4-ヒドロキシフェニル)ブロピオニルオキシエチル〕イ ソシアヌレート、テトラキス〔メチレン-3-(3',5'-ジ第三ブチル-4'-ヒド ロキシフェニル)プロピオネート]メタン、2-第三ブチルー4-メチルー6-(2-ア クリロイルオキシー3-第三ブチルー5-メチルベンジル)フェノール、3,9-ビス[2-(3-9) (3-9) (3-1) (3-1) (3-1) (4-1) 1-ジメチルエチル]-2, 4, 8, 10-テトラオキサスピロ「5.5] ウンデカン、トリエチレングリコールビス〔β- (3-第三ブチル-4-ヒドロキシ-5-メチルフェ ニル)プロピオネート〕、ビスフェノールA等が挙げられる。

[0042]

上記リン系酸化防止剤としては、例えば、トリフェニルホスファイト、トリス (2, 4 ージ第三ブチルフェニル) ホスファイト、トリス (2, 5 ージ第三ブチルフェニル) ホスファイト、トリス (ジノニルフェニル) ホスファイト、トリス (ジノニルフェニル) ホスファイト、トリス (モノ、ジ混合ノニルフェニル) ホスファイト、ジフェニルアシッドホ

9/

スファイト、2, 2'ーメチレンビス(4,6-ジ第三ブチルフェニル)オクチルホスフ ァイト、ジフェニルデシルホスファイト、ジフェニルオクチルホスファイト、ジ(ノニル フェニル)ペンタエリスリトールジホスファイト、フェニルジイソデシルホスファイト、 トリブチルホスファイト、トリス (2-エチルヘキシル) ホスファイト、トリデシルホス ファイト、トリラウリルホスファイト、ジブチルアシッドホスファイト、ジラウリルアシ ッドホスファイト、トリラウリルトリチオホスファイト、ビス(ネオペンチルグリコール)・1,4-シクロヘキサンジメチルジホスファイト、ビス(2,4-ジ第三ブチルフェ ニル)ペンタエリスリトールジホスファイト、ビス(2,5-ジ第三ブチルフェニル)ペ ンタエリスリトールジホスファイト、ビス(2,6-ジ第三ブチルー4-メチルフェニル) ペンタエリスリトールジホスファイト、ビス(2,4-ジクミルフェニル)ペンタエリ スリトールジホスファイト、ジステアリルペンタエリスリトールジホスファイト、テトラ (С12-15混合アルキル)-4,4'-イソプロピリデンジフェニルホスファイト、 ビス[2, 2'ーメチレンビス(4,6ージアミルフェニル)]・イソプロピリデンジフェニ ルホスファイト、テトラトリデシル・4, 4'ーブチリデンビス(2ー第三ブチルー5ー メチルフェノール)ジホスファイト、ヘキサ(トリデシル)・1,1,3-トリス(2-メチルー5-第三ブチルー4-ヒドロキシフェニル)ブタン・トリホスファイト、テトラ キス(2,4-ジ第三ブチルフェニル)ビフェニレンジホスホナイト、トリス(2-〔(2 , 4 , 7 , 9 - テトラキス第三ブチルジベンゾ [d , f] [1 , 3 , 2] ジオキサホス フェピン-6-イル)オキシ」エチル)アミン、9,10-ジハイドロ-9-オキサー1 0-ホスファフェナンスレン-10-オキサイド、2-ブチル-2-エチルプロパンジオ ール・2,4,6ートリ第三ブチルフェノールモノホスファイト等が挙げられる。

[0043]

上記硫黄系酸化防止剤としては、例えば、チオジプロピオン酸のジラウリル、ジミリス チル、ミリスチルステアリル、ジステアリルエステルなどのジアルキルチオジプロピオネ ート類およびペンタエリスリトールテトラ(βードデシルメルカプトプロピオネート)な どのポリオールのβーアルキルメルカプトプロピオン酸エステル類等が挙げられる。

[0044]

上記金属せっけん系安定剤としては、例えば、ナトリウム、カリウム、リチウム等のI a族金属、カルシウム、マグネシウム、バリウム、ストロンチウム等のIIa族金属又は 亜鉛等のIIb族金属の脂肪族又は芳香族カルボン酸の正塩、酸性塩、塩基性塩、過塩基 性塩が挙げられ、これらは通常IIa族金属せっけん/IIb族金属金属せっけんの組合 せとして使用される。

[0045]

上記金属せっけん系安定剤を構成する脂肪族又は芳香族カルボン酸としては、例えば、 カプロン酸、カプリル酸、ペラルゴン酸、2-エチルヘキシル酸、カプリン酸、ネオデカ ン酸、ウンデシレン酸、ラウリン酸、ミリスチン酸、パルミチン酸、ステアリン酸、イソ ステアリン酸、12-ヒドロキシステアリン酸、クロロステアリン酸、12-ケトステア リン酸、フェニルステアリン酸、リシノール酸、リノール酸、リノレイン酸、オレイン酸 、アラキン酸、ベヘニン酸、エルカ酸、ブラシジン酸、ケイヒ酸及び類似酸並びに獣脂脂 肪酸、ヤシ油脂肪酸、桐油脂肪酸、大豆油脂肪酸及び綿実油脂肪酸等の天然に産出する上 記の酸の混合物、安息香酸、p-t-ブチル安息香酸、エチル安息香酸、イソプロピル安 息香酸、トルイル酸、キシリル酸、サリチル酸、5-t-オクチルサリチル酸、ナフテン 酸、シクロヘキサンカルボン酸等が挙げられる。

[0046]

上記アルキルリン酸金属塩系安定剤としては、例えば、ナトリウム、カリウム、リチウ ム等のIa族金属、カルシウム、マグネシウム、バリウム、ストロンチウム等のIIa族 金属又は亜鉛等のIIb族金属のモノ及び/又はジオクチルリン酸、モノ及び/又はジド デシルリン酸、モノ及び/又はジオクタデシルリン酸、モノ及び/又はジラウリルリン酸 、モノ及び/又はジステアリルリン酸、ホスホン酸ステアリルエステル等の塩が挙げられ 、これらは正塩、酸性塩あるいは塩基性塩のいずれであってもよい。

[0047]

上記無機金属塩系安定剤としては、例えば、ナトリウム、カリウム、リチウム等のIa族金属、カルシウム、マグネシウム、バリウム、ストロンチウム等のIIa族金属又は亜鉛等のIIb族金属の酸化物又は水酸化物;塩基性無機酸(炭酸、リン酸、亜リン酸、珪酸、ほう酸、硫酸等)塩;ゼオライト構造を有する上記金属のアルミノシリケート類;ハイドロタルサイト、ハイドロタルサイト類似化合物等が挙げられる。

[0048]

上記過塩素酸塩化合物としては、例えば、ナトリウム、カリウム、リチウム等のIa族金属、カルシウム、マグネシウム、バリウム、ストロンチウム等のIIa族金属、亜鉛等のIIb族金属、アンモニア、有機アミン類等の過塩素酸塩、及び無機多孔質物質に過塩素酸を吸着させたものが挙げられる。

[0049]

上記有機錫系安定剤としては、例えば、メチルスタノイック酸、ブチルスタノイック酸 、オクチルスタノイック酸、ジメチル錫オキサイド、ジブチル錫オキサイド、ジオクチル 錫オキサイド、ジメチル錫サルファイド、ジブチル錫サルファイド、ジオクチル錫サルフ ァイド、モノブチル錫オキサイド・サルファイド、メチルチオスタノイック酸、ブチルチ オスタノイック酸、オクチルチオスタノイック酸、ジブチル錫ジラウレート、ジブチル錫 ジステアレート、ジオクチル錫ジオレート、ジブチル錫塩基性ラウレート、ジブチル錫ジ クロトネート、ジブチル錫ビス(ブトキシジエチレングリコールマレート)、ジブチル錫 メチル・オクチル・ネオペンチルグリコールマレート、ジブチル錫イソオクチル・1, 4 ーブタンジオールマレート、ジブチル錫ジメタクリレート、ジブチル錫ジシンナメート、 ジオクチル錫ビス(オレイルマレート)、ジブチル錫ビス(ステアリルマレート)、ジブ チル錫イタコネート、ジオクチル錫マレート、ジメチル錫ジクロトネート、ジオクチル錫 ビス(ブチルマレート)、ジブチル錫ジメトキシド、ジブチル錫ジラウロキシド、ジオク チル錫エチレングリコキシド、ペンタエリスリトール・ジブチル錫オキシド縮合物、ジブ チル錫ビス(ラウリルメルカプタイド)、ジメチル錫ビス(ステアリルメルカプタイド) 、モノブチル錫トリス(ラウリルメルカプタイド)、ジブチル錫-β-メルカプトプロピ オネート、ジオクチル錫ーβーメルカプトプロピオネート、ジブチル錫メルカプトアセテ ート、モノブチル錫トリス(イソオクチルメルカプトアセテート)、モノオクチル錫トリ ス(2-エチルヘキシルメルカプトアセテート)、ジブチル錫ビス(イソオクチルメルカ プトアセテート)、ジオクチル錫ビス(イソオクチルメルカプトアセテート)、ジオクチ ル錫ビス (2-エチルヘキシルメルカプトアセテート)、ジメチル錫ビス (イソオクチル メルカプトアセテート)、ジメチル錫ビス(イソオクチルメルカプトプロピオネート)、 モノブチル錫トリス(イソオクチルメルカプトプロピオネート)、ビス〔モノブチルジ(イソオクトキシカルボニルメチレンチオ)錫〕サルファイド、ビス〔ジブチルモノ(イソ オクトキシカルボニルメチレンチオ)錫〕サルファイド、モノブチルモノクロル錫ビス(イソオクチルメルカプトプロピオネート)、モノブチルモノクロロ錫ビス(イソオクチル メルカプトアセテート)、モノブチルモノクロロ錫ビス(ラウリルメルカプタイド)、ブ チル錫ビス(エチルセルソロブマレート)、ビス(ジオクチル錫ブチルマレート)マレー ト、ビス(メチル錫ジイソオクチルチルグリコレート)ジサルファイド、ビス(メチル/ ジメチル錫モノ/ジイソオクチルチオグリコレート)ジサルファイド、ビス(メチル錫ジ イソオクチルチオグリコレート)トリサルファイド、ビス(ブチル錫ジイソオクチルチオ グリコレート)トリサルファイド、2-ブトキシカルボニルエチル錫トリス(ブチルチオ グリコレート)等が挙げられる。

[0050]

上記ポリオール化合物としては、例えば、グリセリン、トリメチロールプロパン、ジトリメチロールプロパン、ペンタエリスリトール、ジペンタエリスリトール、ポリペンタエリスリトール、ペンタエリスリトール又はジペンタエリスリトールのステアリン酸ハーフエステル、ビス(ジペンタエリスリトール)アジペート、グリセリン、マニトール、ソルビトール、トリス(2-ヒドロキシエチル)イソシアヌレート等及びこれらの脂肪族もし

くは芳香族一価又は多価カルボン酸の部分エステルが挙げられる。

[0051]

上記 β ージケトン化合物としては、例えば、ジベンゾイルメタン、ベンゾイルアセトン、ピバロイルベンゾイルメタン、パルミトイルベンゾイルメタン、ステアロイルベンゾイルメタン、カプロイルベンゾイルメタン、ジ第三ブチルジベンゾイルメタン、ベンゾイルシクロヘキサノン、デヒドロ酢酸等およびこれらの金属(亜鉛、カルシウム、マグネシウム、銅、コバルト、ニッケル等)錯塩が挙げられる。

[0052]

上記エポキシ化合物としては、例えば、エポキシ化大豆油、エポキシ化亜麻仁油、エポキシ化桐油、エポキシ化魚油、エポキシ化牛脂油、エポキシ化ヒマシ油、エポキシ化サフラワー油などのエポキシ化動植物油、エポキシ化ステアリン酸メチル、ーブチル、ー2ーエチルヘキシル、ーステアリルエステル、エポキシ化ポリブタジエン、トリス(エポキシプロピル)イソシアヌレート、エポキシ化トール油脂肪酸エステル、エポキシ化アマニ油脂肪酸エステル、ビスフェノールAジグリシジルエーテル、ビニルシクロヘキセンジエポキサイド、ジシクロヘキセンジエポキサイド、3,4ーエポキシシクロヘキシルメチルエポキシシクロヘキサンカルボキシレート等が挙げられる。

[0053]

上記可塑剤としては、例えば、ジブチルフタレート、ジオクチルフタレート、ジデシルフタレート、トリオクチルトリメリテート、テトラオクチルピロメリテート、テトラオクチルビフェニルテトラカルボキシレート、ジオクチルアジペート、ジイソノニルアジペート、ジオクチルセバケート、ジオクチルアゼレート、トリオクチルシトレート等の脂肪族もしくは芳香族多価カルボン酸のアルキルエステル;トリフェニルホスフェート、トリクレジルホスフェート、トリキシリルホスフェート等のリン酸エステル;脂肪族もしくは芳香族多価カルボン酸とグリコール類を縮合して得られ、必要に応じて末端を一価アルコール及び/又は一価カルボン酸で封鎖したポリエステル;塩素化パラフィン等が挙げられる

[0054]

上記発泡剤としては、例えば、アゾジカルボン酸アミド、アゾビスイソブチロニトリル、ジアゾジアミノベンゼン、ジエチルアゾジカルボキシレート等のアゾ系発泡剤;ジニトロソペンタメチレンテトラミン、n,n'ージニトロソペンタメチレンテトラミン等のニトロソ系発泡剤;ベンゼンスルホニルヒドラジド、pートルエンスルホニルアジド、ビス(ベンゼンスルホニルヒドラジド)エーテル、p,p'ーオキシビスベンゼンスルホニルヒドラジド等のヒドラジド系発泡剤;トルエンスルホニルセミカルバジド等のセミカルバジド系発泡剤;トリヒドラジノトリアジン等のトリアジン系発泡剤;重炭酸ナトリウム、炭酸アンモニウム、重炭酸アンモニウム、亜硝酸アンモニウム、アジド化合物、ホウ水素化ナトリウム等の分解型無機発泡剤が挙げられる。

[0055]

上記紫外線吸収剤としては、例えば、2, 4-ジヒドロキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシー4-メトキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシー4-オクトキシベンゾフェノン、5, 5'-メチレンビス(2-ヒドロキシー4-メトキシベンゾフェノン)等の2-ヒドロキシベンゾフェノン)第の2-ヒドロキシベンゾフェノン類;2- (2-ヒドロキシー5-メチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2- (2-ヒドロキシー3, 5-ジ第三ブチルフェニル)ー5-クロロベンゾトリアゾール、2- (2-ヒドロキシー3-第三ブチルー5-メチルフェニル)ー5-クロロベンゾトリアゾール、2- (2-ヒドロキシー3-第三ブチルー5-メチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2- (2-ヒドロキシー3-第三ブチルー6-ベンゾトリアゾリル)フェノール、2- (2-ヒドロキシー3-第三ブチルー6-ベンゾトリアゾリル)フェノール、2- (2-ヒドロキシー3-第三ブチルー2-カルボキシフェニル)ベンゾトリアゾールのポリエチレングリコールエステル等の2- (2-ヒドロキシフェニル)ベンゾトリアゾール類;フェニルサリシレート、レゾルシノールモノベンゾエート、2, 4-ジ第三ブチルフェニルー3, 5-ジ第三ブチルー4-ヒドロキシベンゾエート、2+サデシルー3, 5-

ジ第三ブチルー4ーヒドロキシベンゾエート等のベンゾエート類;2-エチルー2'-エトキシオキザニリド、2-エトキシー4'-ドデシルオキザニリド等の置換オキザニリド類;エチルー α -シアノー β , β -ジフェニルアクリレート、メチルー2-シアノー3-メチルー3-(p-メトキシフェニル)アクリレート等のシアノアクリレート類等が挙げられる。

[0056]

上記ヒンダードアミン系光安定剤としては、例えば、2,2,6,6ーテトラメチルー 4-ピペリジルステアレート、1,2,2,6,6-ペンタメチルー4-ピペリジルステ アレート、2, 2, 6, 6ーテトラメチルー4ーピペリジルベンゾエート、ビス(2, 2 . 6 . 6 ーテトラメチルー4 ーピペリジル) セバケート、ビス(1, 2, 2, 6, 6 ーペ ンタメチルー4-ピペリジル)セバケート、テトラキス(2,2,6,6ーテトラメチル -4-ピペリジル) ブタンテトラカルボキシレート、テトラテス(1, 2, 2, 6, 6-ペンタメチルー4ーピペリジル)ブタンテトラカルボキシレート、ビス(1,2,2,6 *、*6 −ペンタメチル−4 −ピペリジル)・ジ(トリデシル)−1, 2, 3, 4 −ブタンテ トラカルボキシレート、ビス(1, 2, 2, 6, 6-ペンタメチルー4-ピペリジル)ー 2-ブチル-2-(3,5-ジ第三ブチル-4-ヒドロキシベンジル)マロネート、1-(2-ヒドロキシエチル) - 2, 2, 6, 6-テトラメチル<math>-4-ピペリジノール/コハ ク酸ジエチル重縮合物、1.6-ビス(2.2,6,6-テトラエチルー4-ピペリジル ゛アミノ)へキサン/ジブロモエタン重縮合物、1,6-ビス(2,2,6,6-テトラメ チルー4-ピペリジルアミノ) ヘキサン/2, 4-ジクロロー6-モルホリノーsートリ アジン重縮合物、1, 6 - \forall 2, 2, 6, 6 - τ + τ) ヘキサン/2, 4-ジクロロー6-第三オクチルアミノーsートリアジン重縮合物、1 , 5, 8, 12-テトラキス[2, 4-ビス(N-ブチル-N-(2, 2, 6, 6-テト ラメチルー4-ピペリジル)アミノ)-s-トリアジン-6-イル]-1,5,8,12 -テトラアザドデカン、1, 5, 8, 12-テトラキス〔2, 4-ビス(N-ブチルーN- (1, 2, 2, 6, 6-ペンタメチル-4-ピペリジル) アミノ) -s-トリアジンー 6-4ル]-1, 5, 8, 12-テトラアザドデカン、1, 6, 11-トリス [2, 4-ビス (N-ブチル-N-(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ピペリジル) アミノ) - $N-ブチル<math>-N-(1,\ 2,\ 2,\ 6,\ 6-ペンタメチル<math>-4-$ ピペリジル) アミノ)-s- トリアジン-6-イルアミノ〕ウンデカン等のヒンダードアミン化合物が挙げられる。

[0057]

また、本発明の塩化ビニル系樹脂組成物には、公知の無機系及び/又は有機系の抗菌剤を含有させることができ、これらの抗菌剤は、適宜併用すると、その効果を増強し及び/又は抗菌スペクトルをより広範なものとすることができる。尚、該抗菌剤は、一般に用いられる抗菌性及び/又は防黴性を付与し得るものであればよく、いわゆる防黴剤も該抗菌剤として用いることができる。

[0058]

上記の無機系の抗菌剤としては、例えば、銀、銅等の抗菌性及び/又は防黴性を付与し得る金属、及びその酸化物、水酸化物、リン酸塩、チオスルファート塩、ケイ酸塩、ならびにこれらを担持させた無機化合物が挙げられ、より具体的には、銀又は銅ゼオライト類、銀リン酸ジルコニウム、銀ハイドロキシアパタイト、銀リン酸塩ガラス、銀リン酸塩セラミックス、銀リン酸カルシウム等が挙げられ、これらは市販されているものを用いることができる。

[0059]

また、上記の有機系の抗菌剤としては、有機窒素硫黄系抗菌剤、有機ブロム系抗菌剤、有機窒素系抗菌剤、ピリチオン及びその金属塩、フェノールを含有する有機化合物等が挙げられる。具体的には、上記有機窒素硫黄系抗菌剤としては、メチレンビスチオシアネート等のアルキレンビスチオシアネート化合物、5-クロルー2-メチルー4-イソチアゾリン-3-オン、4,5-ジクロルー2

ーオクチルー4-イソチアゾリン-3-オン、N-ブチル-1,2-ベンゾイソチアゾリ ン-3-オン等のイソチアゾリン化合物、クロラミンT、N, N-ジメチル-N'-(フ ルオロジクロルメチルチオ) - N'-フェニルスルファミド等のスルホンアミド化合物、 2-(4-チオシアノメチルチオ)ベンゾチアゾール、2-メルカプトベンゾチアゾール 等のチアゾール化合物、2-(4-チアゾリル)ベンツイミダゾール、3,5-ジメチル -1, 3, 5-2 Hーテトラヒドロチアジアジンー 2 ーチオン、N ー (フルオロジクロル メチルチオ) フタルイミド、ジチオー2, 2'-ビス(ベンズメチルアミド) 等が挙げら れる。また、上記有機ブロム系抗菌剤としては、2-ブロモ-2-ニトロプロパン-1, 3-ジオール、1, 1-ジブロモー1ーニトロー2ープロパノール、2, 2ージブロモー2-ニトロエタノール、2-プロモー2-ニトロー1, 3-ジアセトキシプロパン、 $\beta-$ ブロモーβ-ニトロスチレン5-ブロモー5-ニトロー1,3-ジオキサン等の有機ブロ モニトロ化合物、2,2-ジブロモ-3-シアノプロピオンアミド等の有機ブロモシアノ 化合物、1,2-ビス(ブロモアセトキシ)エタン、1,4-ビス(ブロモアセトキシ) - 2 - ブテン、ブロモアセトアミド等のブロモ酢酸化合物、ビストリブロモメチルスルホ ン等の有機ブロモスルホン化合物等が挙げられる。また、上記有機窒素系抗菌剤としては 、ヘキサヒドロー1,3,5-トリエテニルーs-トリアジン、ヘキサヒドロー1,3, 5-トリス(2-ヒドロキシエチル)-s-トリアジン等のs-トリアジン化合物、N, 4-ジヒドロキシ $-\alpha$ -オキソベンゼンエタンイミドイルクロライド、 α -クロローO-アセトキシベンズアルドキシム等のハロゲン化オキシム化合物、トリクロロイソシアヌレ ート、ジクロロイイソシアヌル酸ナトトリウム等の塩素化イソシアヌル酸化合物、塩化ベ ンザルコニウム、塩化デカリニウム等の第4級アンモニウム化合物、2-メチルカルボニ ルアミノベンツイミダゾール等のカルバミン酸化合物、1-〔2-(2,4-ジクロロフ ェニル)] -2' - [(2, 4-ジクロロフェニル) メトキシ] エチル-3-(2-フェニルエチル)-1 H-イミダゾリウムクロライド等のイミダゾール化合物、2-クロルア セトアミド等のアミド化合物、N-(2-ヒドロキシプロピル)アミノメタノール、2-(ヒドロキシメチルアミノ) エタノール等のアミノアルコール化合物、2,4,5,6-テトラクロロイソフタロニトリル等のニトリル化合物が挙げられる。また、上記のフェノ ールを含有する有機化合物としては、パラオキシ安息香酸メチル、パラオキシ安息香酸エ チル、パラオキシ安息香酸イソプロピル、パラオキシ安息香酸ブチル、パラオキシ安息香 酸ベンジル等が挙げられる。

[0060]

本発明の塩化ビニル系樹脂組成物は、例えば、床材、天井材、階段手すり等の建材;靴、靴のインソール、サンダル等の履物;電話機、ファックス、パソコン、テレビ、冷蔵庫等の家電製品;電車の吊り輪等の乗り物用品;食品容器、あるいはまな板、ザル、水切り等の台所用品;浴槽、桶、腰掛け、せっけん台、シャワーカーテン等の浴室用品;家具;文房具;医療用品;合成皮革等の任意の用途に用いることができる。

[0061]

また、本発明の塩化ビニル系樹脂組成物は、溶媒に溶解した溶液型塗料、水に分散させた水系塗料あるいは粉体塗料として、金属、木材、コンクリート、プラスティック、セラミックス等の任意の基体に塗装する塗料として用いることもできる。

【実施例】

[0062]

以下、実施例等をもって本発明を更に詳細に説明する。しかしながら、本発明は以下の実施例等によって制限を受けるものではない。

尚、以下で用いる化合物No.1及びNo.3は、上記一般式(I)で表される有機リン酸エステル化合物又はその金属塩として例示した化合物である。また、下記実施例及び比較例において、共粉砕及び単独粉砕はいずれもローラーミルを用いて系内温度30℃で1時間かけて行い、得られた共粉砕物及び単独粉砕物はいずれも平均粒径が $0.1\sim1$ μ mの範囲内であった。

[0063]

[実施例1~13及び比較例1~8]

表 $1 \sim$ 表 5 に示す配合からなる塩化ビニル系樹脂組成物を170 \mathbb{C} で 7 分間ロール混練し、180 \mathbb{C} でカレンダー加工を行い0.5 mm厚のシートを作成した。

このシートを張り合わせて180で5分間プレス加工を行ない、0.7 mm厚のプレスシートを作成した。このプレスシートを切断して5c mm方の試験片を得た。得られた試験片を190でのギヤーオーブンに入れ、熱安定性の指標として黒化時間を求めた。

また、上記の $0.5 \,\mathrm{mm}$ 厚のシートを2枚重ね、 $180\,\mathrm{C}$ で5分間プレスして得た $1.0 \,\mathrm{mm}$ 厚のプレスシート、及び $180\,\mathrm{C}$ で30分間プレスして得た $1.0 \,\mathrm{mm}$ 厚のプレスシートを作成し、これらのプレスシートから $10\,\mathrm{mm}\times5\,\mathrm{mm}$ の試験片をそれぞれ作成した。得られた試験片それぞれについて、初期の着色性の指標として、ハンター比色計で黄色度(Y.I.)を測定してその色差を求めた。

さらに、上記の0.5mm厚のシートを3枚重ね、180 \mathbb{C} で5分間プレスして2.0mm厚のプレスシートを作成し、このプレスシートから $10mm \times 5mm$ の試験片を作成した。得られた試験片について、透明性の指標として、ヘイズ値(JISK7105)を測定した。

これらの結果を、表1~表5に示す。

[0064]

【表1】

				実 施	例			
		1-1	1-2	2-1	2-2	3	4	
ポリ塩化	ビニル樹脂A¹)	100						
	クチルフタレート	50						
工术。丰	沙化大豆油	5.0						
化合	物No. 1	2.9*	2.9*	2.9*	2.9*	2.9*	2.9*	
化合	物No. 3							
ハイト'	`ロタルサイト ²⁾	1.0*	1.0*	1.0*	1.0*	1.0*	0.5*	
ステアリン酸亜鉛		0.3*	0.3*	0.3*	0.3*	0.3*	0.3*	
ステアリン酸マク・ネシウム					·		0.5*	
ステア	リン酸カルシウム							
ハ° ラオキシ	パラオキシ安息香酸プチル		0.2					
	パラオキシ安息香酸ベンジル			0.2*	0.2		0.2	
ピッリチオン亜鉛						0.2*		
熱安定性(黒化時間;分)		105	105	105	105	105	75	
着色性	プルス時間5分	23.5	24.5	24	25	21	40	
有它性 (Y.I.)	プレス時間 30 分	31	33	31	32	30	58	
透明性(ヘイズ値;%)		15.6	15.8	15.5	15.7	15.3	25	

^{*}を付した成分は、共粉砕して添加した。

2) 協和化学社製DHT-4A

[0065]

¹⁾ 信越化学工業社製TK-1300

【表2】

				実 施	例				
		5	6	7	8	9-1	9-2		
ポリ塩イ	Ľピニル樹脂A	100							
シ* オ	ナクチルフタレート	50							
Iホ° ≒	沙化大豆油	5.0							
化合	物No. 1	2.9*		2.9*	2.9*	0.9*	1.4*		
化合	物No. 3		2.9*						
ハイ	ト・ロタルサイト	0.5*	1.0*	1.0	1.0*	1.0	1.0		
ステアリン酸亜鉛		0.3*	0.3*	0.3*	0.3	0.3*	0.3*		
ステアリ	ステアリン酸マク゚ネシウム								
ステア	リン酸カルシウム	0.5*							
ハ° ラオキシ	安息香酸プチル								
パラオキシ安息香酸ベンジル		0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2		
L°リチオン亜鉛									
熱安定性	(黒化時間;分)	90	90	90	90	75	90		
着色性	プレス時間5分	40	26	25.4	25	19	21		
(Y.I.)	プレス時間 30 分	56	32	31.8	32	27	29		
透明性	(ヘイズ値;%)	22	15	16.3	15.5	9.6	11.3		

^{*}を付した成分は、共粉砕して添加した。

[0066]

【表3】

				実 施	i 例			
		9-3	10-1	10-2	11	12	13	
ポリ塩イ	比ピニル樹脂A	100						
ジオ	ナクチルフタレート	50						
工术。井	沙化大豆油	5.0						
化合	物No. 1	1.8*	2.9*	2.9*	2.9*	2.9*	2.9*	
化合	物No. 3							
ハイ	ト・ロタルサイト	1.0	1.0	1.0	1.0*	1.0*	1.0	
ステリ	アリン酸亜鉛	0.3*	0.7*	1.1*	0.3*	0.3*	0.3*	
ステアリ	ステアリン酸マク゚ ネシウム							
ステアリン酸カルシウム								
ステアロイ	ステアロイルヘ゛ンツ゛イルメタン				0.1*	0.1		
ta.	- ムト゛シリカ ³⁾				0.05*	0.05		
おり塩化	it 二ル樹脂B ⁴⁾				0.1*	0.1		
ハ゜ラオキシ	/安息香酸ブチル							
ハ゜ラオキショ	パラオキシ安息香酸ベンジル		0.2	0.2				
L°リチオン亜鉛					0.2*	0.2*	4.05)	
熱安定性	(黒化時間;分)	90	90	90	105	105	105	
着色性	プレス時間5分	22	23	22.7	22	22	23	
(Y.I.)	プレス時間 30 分	31	31.5	31.1	31	31	33	
透明性	(ヘイズ値;%)	13.5	17.7	18	15.5	15.5	15.7	

- *を付した成分は、共粉砕して添加した。
- 3) 日本アエロジル社製;アエロジル200
- 4) ヴイテック社製; M-800
- 5) PVC/ジオクチルフタレートの5質量%ペースト

[0067]

【表4】

	比 較 例					
	1	2	3	4		
ポリ塩化ビニル樹脂A	100					
シ゛オクチルフタレート	50					
エポキシ化大豆油		5.	0			
化合物No. 1	2.9**	2.9**	2.9**	2.9**		
化合物No. 3						
ለ ፈት ,	1.0	1.0	1.0	0.5		
ステアリン酸亜鉛	0.3	0.3	0.3	0.3		
ステアリン酸マク・ネシウム				0.5		
ステアリン酸カルシウム						
パラオキシ安息香酸プチル	0.2					
パラオキシ安息香酸ベンジル		0.2		0.2		
ピリチオン亜鉛			0.2			
熱安定性(黒化時間;分)	90	90	90	75		
着色性 プルス時間 5 分	42	41	35	43		
(Y.I.) プレス時間 30 分	69	68	60	147		
透明性(ヘイズ値;%)	19.8	19.4	18.2	20		

^{**}を付した成分は、単独粉砕して添加した。

[0068]

【表5】

		比 較 例						
		5	6	7	8			
ポリ塩	化ピニル樹脂A	100						
۶*	オクチルフタレート	50						
エホ°	キシ化大豆油	5.0						
化合	物No. 1	2.9**	2.9***	2.9***	2.9**			
化合	物No. 3							
ハイト゛ロタルサイト		0.5	1.0	1.0*				
ステアリン酸亜鉛		0.3	0.3	0.3*	0.3			
ステアリン酸マク゛ネシウム								
ステアリン酸カルシウム		0.5						
パラオキシ安息香酸プチル								
パラオキシ安息香酸ベンジル		0.2	0.2	0.2	0.2			
ピリチオン亜鉛								
熱安定性(黒化時間;分)		90	90	90	45			
着色性	プレス時間5分	41	30	24	42			
(Y.I.)	プレス時間 30 分	147	146	140	60			
透明性(ヘイズ値;%)		21	42.7	42.3	20			

- *を付した成分は、共粉砕して添加した。
- **を付した成分は、単独粉砕して添加した。
- ***を付した成分は、平均粒径10 µmであった。

[0069]

以上の結果より、有機リン酸エステル化合物及びその金属塩からなる群から選択される 少なくとも一種並びに粉砕助剤を共粉砕して添加した塩化ビニル系樹脂組成物は、透明性 が高く、高い熱安定性を示し、製品の価値を損なうような着色がないことが明らかである 【書類名】要約書

【要約】

【課題】 透明性、熱安定性及び熱着色性に優れた塩化ビニル系樹脂組成物を提供すること。

【解決手段】 塩化ビニル系樹脂 100 質量部に対し、(a)有機リン酸エステル化合物及びその金属塩からなる群から選択される少なくとも一種 $0.001\sim10$ 質量部並びに(b)粉砕助剤 $0.001\sim10$ 質量部の共粉砕物を含有する塩化ビニル系樹脂組成物。 【選択図】 なし 特願2003-408400

出願人履歴情報

識別番号

[000000387]

1. 変更年月日

1990年 8月15日

[変更理由]

新規登録

住 所

東京都荒川区東尾久7丁目2番35号

氏 名 旭電化工業株式会社